

This Page Is Inserted by IFW Operations  
and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning documents *will not* correct images,  
please do not report the images to the  
Image Problem Mailbox.**

Is WEYE-1-19694 the SUBACCOUNT you want to use? (Y/N)  
 File 351:Derwent WPI 1963-2003/UD,UM &UP=200313  
 (c) 2003 Thomson Derwent

S5 1 PN=EP 71063

5/5/1

DIALOG(R)File 351:Derwent WPI  
 (c) 2003 Thomson Derwent. All rts. reserv.

003649931

WPI Acc No: 1983-09930K/198305

XRAM Acc No: C83-009712

XRPX Acc No: N83-018780

Blood and serous body-fluid absorbent - contg. water-swellaable synthetic or natural (co)polymer and (in)organic room temp.-solid water-soluble cpd.

Patent Assignee: CHEM FAB STOCKHAUSE (CHFS ); CHMELI R M (CHME-I); CHEM FAB STOCKHAUSEN & CIE (CHFS )

Inventor: CHMELIR M; DAHMEN K; HOFFMANN G

Number of Countries: 013 Number of Patents: 009

Patent Family:

| Patent No   | Kind | Date     | Applicat No | Kind | Date     | Week     |
|-------------|------|----------|-------------|------|----------|----------|
| DE 3128100  | A    | 19830127 | DE 3128100  | A    | 19810716 | 198305 B |
| EP 71063    | A    | 19830209 |             |      | 198307   |          |
| WO 8300289  | A    | 19830203 |             |      | 198307   |          |
| JP 58501107 | W    | 19830707 |             |      | 198333   |          |
| EP 71063    | B    | 19851211 |             |      | 198550   |          |
| DE 3267907  | G    | 19860123 |             |      | 198605   |          |
| DE 3128100  | C    | 19860522 |             |      | 198621   |          |
| US 4693713  | A    | 19870915 | US 83928573 | A    | 19830310 | 198739   |
| US 33839    | E    | 19920303 | US 83629095 | A    | 19830310 | 199212   |

Priority Applications (No Type Date): DE 3128100 A 19810716

Cited Patents: DE 2264027; DE 2609144; FR 2215230; FR 2260961; FR 2284706; FR 2331603; US 4055184; 3.Jnl.Ref

Patent Details:

| Patent No  | Kind | Lan | Pg | Main IPC | Filing Notes |
|------------|------|-----|----|----------|--------------|
| DE 3128100 | A    |     | 16 |          |              |
| EP 71063   | A    | G   |    |          |              |

Designated States (National): JP US

WO 8300289 A G

Designated States (Regional): AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE

EP 71063 B G

Designated States (Regional): AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE

US 33839 E 6

Abstract (Basic): DE 3128100 A

Absorbent multi-component compsn. for blood and serous body-fluids consists, by wt., of 10-98 (50-90) % component (A) and 2-90 (10-50) % component (B). Component (A) consists of at least 1 water-swellaable synthetic or natural polymer or copolymer and component (B) of at least 1 inorganic and/or organic cpd., which is water-sol. and present as a flowable powder at room temp.

Compsn. use for absorbing and/or retaining blood and serous body-fluids, esp. in disposable articles for surgical and other medicinal and hygienic purposes, e.g. tampons, is claimed. (B)-addn. to (A) accelerates capillary blood flow through the adsorbent.



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets

(11) Veröffentlichungsnummer:

0 071 063  
A1

(12)

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 82106196.7

(51) Int. Cl.<sup>3</sup>: A 61 L 15/00

(22) Anmeldetag: 10.07.82

(30) Priorität: 16.07.81 DE 3128100

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
09.02.83 Patentblatt 83/6

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE

(71) Anmelder: Chemische Fabrik Stockhausen GmbH  
Bäckerpfad 25  
D-4150 Krefeld(DE)

(72) Erfinder: Chmelir, Miroslav, Dr., Dipl.-Chem.  
Grönkesdyk 36  
D-4150 Krefeld(DE)

(72) Erfinder: Dahmen, Kurt, Dr., Dipl.-Chem.  
von-Velsen-Strasse 6  
D-4050 Mönchengladbach(DE)

(72) Erfinder: Hoffmann, Georg, Dr., rer. nat.  
Westwall 165  
D-4150 Krefeld(DE)

(72) Erfinder: Werner, Georg  
Dresdner Strasse 7  
D-4154 Tönisvorst 1(DE)

(74) Vertreter: Klöpsch, Gerald, Dr.-Ing.  
An Gross St. Martin 6  
D-5000 Köln 1(DE)

(54) Absorptionsmittel für Blut und seröse Körperflüssigkeiten.

(57) Die Erfindung betrifft ein Absorptionsmittel für Blut und seröse Körperflüssigkeiten, das aus wenigstens zwei Komponenten A und B besteht, wobei die Komponente A ein vernetztes, wasserquellbares, synthetisches oder natürliches Polymeres oder Copolymeres und die Komponente B eine anorganische und/oder organische, bei normaler Temperatur feste wasserlösliche Verbindung ist. Das Absorptionsmittel enthält 25 bis 98 Gew.% an Komponente A und 2 bis 75 Gew.% an Komponente B. Die Erfindung betrifft ferner die Verwendung dieses Absorptionsmittels zur Aufnahme und/oder Zurückhaltung von Blut und serösen Körperflüssigkeiten, insbesondere in absorbierenden Wegwerferzeugnissen für chirurgische, medizinische und hygienische Zwecke.

EP 0 071 063 A1

Dr.-Ing. Gerald Klöpsch  
 Patentanwalt

An Groß St. Martin 6  
 D 5000 KÖLN 1 Kl/hg  
 8. JULI 1982

CHEMISCHE FABRIK STOCKHAUSEN GMBH  
Bäkerpfad 25, 4150 Krefeld 1

Absorptionsmittel für Blut und seröse Körperflüssigkeiten

Die Erfindung betrifft Absorptionsmittel für Blut und andere seröse Körperflüssigkeiten, die sich zur Verwendung in absorbierenden Wegwerferzeugnissen für chirurgische oder andere medizinische Zwecke sowie für Damen-  
 5 binden eignen.

In den letzten Jahren wurde eine Anzahl verschiedener Polymerisate entwickelt, die hohes Absorptionsvermögen für Wasser und Körperflüssigkeiten aufweisen. Die meisten Produkte wurden auf Stärkebasis, wie z.B. Stärke-Acrylnitril-Pfropfpolymerisate (US-PS 3 997 484, 3 661 815, 10 4 155 888; 3 935 099), gelatinisierte Stärkederivate (DE-OS 2 702 781), Stärke-Acrylamid-Acrylamidopropansulfonsäure-Pfropfpolymerisat (US-Anm. 955 827) oder auf Cellulosebasis, wie Derivate von Alkyl- oder Hydroxyalkyl-  
 15 cellulose (JA-PS 77/125.481), Carboxymethylcellulose (BE-PS 862 130, GB-PS 1 159 949) und auf Polysaccharidbasis (DE-OS 2 650 377) hergestellt. Zu den vollsynthetischen, in zahlreichen Patenten beschriebenen Absorptions-

mitteln gehören vernetzte Polymere und Copolymere auf Acryl- oder Methacrylsäurebasis (DE-OS 2 429 236, DE-OS 2 614 662, US-PS 4 018 951, US-PS 3 926 891, US-PS 4 066 583, US-PS 4 062 817, DE-OS 2 712 043) DE-OS 2 653 135, DE-OS 2 650377, 5 DE-OS 2 813 634) oder Maleinsäurederivate (US-PS 4 041 228).

Alle diese Produkte sind praktisch wasserunlöslich, absorbieren das vielfache ihres Gewichts an Wasser, Urin oder anderen wässrigen Lösungen, weisen aber wegen geringer Dispergierbarkeit in Blut praktisch kein Absorptionsvermögen 10 für das Blut auf.

Beim ersten Kontakt der nach dem Stande der Technik bekannten Polymerabsorptionsmittel mit dem Blut bildet sich auf dem Blutropfen eine Haut, die als Barriere gegen das Durchdringen des Blutes zu den Absorptionsmittelteilchen 15 wirkt. Als Ergebnis resultieren nichtbenetzte Absorptionsmittelteilchen und ein Blutropfen mit fester Haut, der aber innen mit flüssigem Blut gefüllt ist.

Eine teilweise Verbesserung der Blutdispergierbarkeit des Absorptionsmittels wurde nach den DE-OS 2 844 956 und EU-PS 20 0 009 977 dadurch erreicht, daß ein teilsynthetisches oder vollsynthetisches Absorptionsmittel in Pulverform nachträglich mit Polyethern (DE-OS 2 844 956) oder mit Fettalkoholen, Fettsäuren oder -estern (EU-PS 0 009 977), meistens gelöst in organischen Lösungsmitteln, behandelt wird.

25 Es wurde nun überraschenderweise gefunden, daß der Zusatz einer anorganischen oder organischen, bei Normaltemperatur als rieselförmiges Pulver vorliegenden wasserlöslichen Verbindung zum Polymerabsorptionsmittel das kapillare Fließen des Blutes durch die Masse des teilchenförmigen 30 Absorptionsmittels beschleunigen kann. In dieser Weise erfolgt eine schnelle Verteilung des Blutes in der ganzen

Masse des Absorptionsmittels, so dass das Blut schneller absorbiert werden kann.

Gegenstand der Erfindung ist ein Absorptionsmittel für Blut und seröse Körperflüssigkeiten, das dadurch gekennzeichnet ist, daß es aus wenigstens zwei Komponenten A und B besteht, wobei die Komponente A wenigstens ein wasserquellbares synthetisches oder natürliches Polymeres oder Copolymeres und die Komponente B wenigstens eine anorganische und/oder organische Verbindung ist, die bei normaler Temperatur als rieselfähiges Pulver vorliegt und wasserlöslich ist.

Als Komponente A sind sowohl die wasserquellbaren Polymeren auf der Basis von Polysacchariden, wie Cellulose, Cellulosederivate wie Carboxymethylcellulose, Alkyl- oder Hydroxyalkylcellulose, Stärke und Stärkederivate und Pflanzengummi (Xanthangummi, Alginsäure) und ihre Salze als auch die Polymeren oder Copolymeren auf der Basis von (Meth-) Acrylsäure oder (Meth-)Acrylsäurederivaten geeignet, wobei es sich hierbei in erster Linie um die Homo- oder Copolymere der Acryl-, Methacryl-, Acrylamidomethylpropansulfonsäure, der Salze dieser Säuren, des Acryl- oder Methacrylamids untereinander oder mit Vinylpyrrolidon und/oder Vinylacetat handelt. Die vorstehenden Polymeren können durch einen mindestens bifunktionellen Vernetzer vernetzt sein, damit sie in Wasser nur quellbar, aber nicht löslich sind. Alle diese Polymeren werden nach bekannten Verfahren hergestellt.

Als Komponente B sind bei Raumtemperatur feste wasserlösliche anorganische oder organische Verbindungen geeignet, die bevorzugt ein rieselförmiges Pulver darstellen.

Als Komponente B sind besonders geeignet die gesundheitlich unbedenklichen wasserlöslichen Salze anorganischer oder organischer Säuren, die bei normaler Temperatur festen;

pulverförmigen, gesundheitlich unbedenklichen anorganischen Säuren oder organischen Mono- oder Polycarbonsäuren oder niedermolekularen polymeren Carbon- bzw. Sulfonsäuren oder die bei normaler Temperatur festen, gesundheitlich  
5 unbedenklichen Derivate von Carbonsäuren, oder Mono- bzw. Oligosacchariden.

Als gesundheitlich unbedenkliche Salze anorganischer Säuren werden bevorzugt die Chloride, Bromide, Jodide, Sulphate, Hydrosulphate, Phosphate, Hydrogen- oder Dihydrogenphosphate, Tetraborate, Nitrate, Carbonate oder Hydrogencarbonate, als Salze organischer Carbonsäuren die Salze der Essig-, Ameisen-, Adipin-, Citronen- oder Weinsäure oder auch die Salze von niedermolekularen polymeren Carbon- bzw. Sulfonsäuren mit Mol-Gewichten zwischen 300  
15 und 100 000, vorzugsweise 2 000 bis 20 000, auf der Basis von Homo- oder Copolymerisaten ungesättigter Mono- oder Dicarbonsäuren, Sulfonsäuren, Aldehyden, Alkoholen sowie (Meth-)Acrylamid verwendet.

Geeignete Salze sind die Ammonium-, Natrium, Kalium-, Lithium-, Calcium-, Magnesium-, Zink-, Aluminium- oder Eisensalze der anorganischen oder organischen Säure.  
20

Es können auch die anorganischen oder organischen Säuren selbst, sofern sie bei normaler Temperatur fest, pulverförmig und wasserlöslich sind, als Komponente B verwendet  
25 werden. Geeignete anorganische Säuren sind Borsäure oder Phosphorsäure. Geeignete organische Säuren sind Mono- oder Polycarbonsäuren wie Citronen-, Wein- oder Adipinsäure oder niedermolekulare polymere Carbon- bzw. Sulfonsäuren mit Molekulargewichten zwischen 300 und 100 000  
30 g/Mol, vorzugsweise zwischen 2 000 und 20 000 g/Mol auf der Basis von Homo- oder Copolymerisaten ungesättigter Mono- oder Dicarbonsäuren, Sulfonsäuren, Aldehyden, Alkoholen sowie (Meth-)Acrylamid.



Weiter sind geeignet die wasserlöslichen, bei Normaltemperatur festen Derivate von Carbonsäure wie Amide oder Diamide, vorzugsweise Acetamid, Harnstoff und Harnstoff-Derivate wie Thioharnstoff, Methyl- oder Ethylharnstoff.

- 5 Schließlich sind als Komponente B auch Mono- oder Oligosaccharide, wie Glukose, Fructose, Mannose oder Saccharose geeignet.

Das Absorptionsmittel besteht aus den Komponenten A und B in einem Gewichtsverhältnis 25 bis 98 Gew.-%, vorzugsweise 50 bis 90 Gew.-%, der Komponente A, zu 2 bis 75 Gew.-%, vorzugsweise 10 bis 50 Gew.-%, der Komponente B.

Das Vermischen der beiden Komponenten A und B kann dadurch erfolgen, daß die Komponente B schon in der Monomerlösung vor der Polymerisation gelöst wird oder daß die Komponente B zu irgend einem Zeitpunkt der Herstellung in trockener oder gelöster Form zugesetzt wird.

Das erfindungsgemäße Absorptionsmittel ist aufgrund seiner Zusammensetzung zur Aufnahme und/oder Zurückhaltung von Blut und anderen serösen Körperflüssigkeiten, besonders für den Einsatz in absorbierenden Wegwerferzeugnissen, wie Damenbinden, Tampons oder in absorbierenden Erzeugnissen für chirurgische und medizinische Verwendung geeignet.

Das erfindungsgemäße Absorptionsmittel wird, je nach Einsatzzweck in entsprechender Dosierung, meistens in oder auf eine Textil- oder Papierunterlage eingestreut und in oder auf dem Stoff durch geeignete Massnahmen fixiert.

Zusätzlich können dem erfindungsgemäßen Absorptionsmittel Riechstoffe, Bindemittel oder sonstige Hilfsstoffe, wie z.B. Desinfektionsmittel, die die Absorptionseigenschaften

des Absorptionsmittels nicht beeinflussen, zugemischt werden.

Die Herstellung der Komponente A ist in den Beispielen 1 bis 6 erläutert:

5 Beispiel 1:

In einem Polymerisationsgefäß wurden 328 g Acrylsäure, 2,6 g N,N'-Methylenbisacrylamid in 980 g Wasser gelöst und mit 127,5 g Natriumhydrogencarbonat auf pH = 4,0 eingestellt. Bei normaler Temperatur wurden die Komponenten  
10 des Katalysatorsystems (0,36 g Azobisamidinpropandihydrochlorid, 0,73 g Kaliumpersulfat, 1,34 g Natriumpyrosulfit und 0,06 g Eisen(II)-gluconat), gelöst in 120 ml Wasser, zugegeben, wobei adiabatische Polymerisation erfolgt. Das entstandene Polymergel wurde zerkleinert, getrocknet und  
15 gemahlen.

Beispiel 2:

In einem Polymerisationsgefäß wurden 375 g Acrylsäure und 0,75 g N,N'-Methylenbisacrylamid in 850 g Wasser gelöst und mit 120 g 25%iger Ammoniaklösung auf pH = 4,0 neutralisiert. Für die Polymerisation wurde das gleiche Katalysatorsystem wie in Beispiel 1 benutzt und das entstandene  
20 Polymergel in gleicher Weise verarbeitet.

Beispiel 3:

In einem Polymerisationsgefäß wurden 140 g Acrylamid, 25 35,6 g Acrylsäure und 1,8 g N,N'-Methylenbisacrylamid in 550 g destilliertem Wasser gelöst und mit 10 g Natriumhydrogencarbonat auf pH = 4,0 neutralisiert. Bei normaler Temperatur wurden die einzelnen Komponenten des Katalysatorsystems (0,64 g Natriumpyrosulfat, 0,36 g Kaliumpersulfat und 0,03 g Eisen(II)-gluconat), gelöst in 60 g  
30 Wasser, zugeben, womit die Polymerisation gestartet wurde. Die Aufarbeitung erfolgte wie im Beispiel 1.

Beispiel 4:

In einem Polymerisationsgefäß wurden 568 g Acrylsäure, 0,75 g Tetraallyloxiethan und 181,5 g Acrylamidopropan-sulfonsäure in 1930 g Wasser gelöst und mit 256 g Natrium-  
5 hydrogencarbonat auf pH = 4,5 neutralisiert. Nach Zugabe von 1,2 g Azobisamidinpropandihydrochlorid erfolgt bei normaler Temperatur durch UV-Licht eine photochemische Polymerisation. Das Polymergel wurde zerkleinert, getrocknet und gemahlen.

10 Beispiel 5:

In einem Polymerisationsgefäß werden 328 Methacrylsäure, 48 g Vinylpyrrolidon und 0,75 g Trimethylolpropandiallyl-  
ether in 1060 g Wasser gelöst und mit 34,6 g Natriumhydro-  
gencarbonat auf pH = 4,2 neutralisiert. Unter Zusatz von  
15 0,6 g Azobisamidinpropandihydrochlorid wurde photochemisch polymerisiert und das Polymergel wie in Beispiel 1 aufgearbeitet.

Beispiel 6:

In einem Polymerisationsgefäß werden 320 g Acrylsäure,  
20 56 g Vinylpyrrolidon und 3,75 g N,N'-Methylenbisacrylamid in 862 g Wasser gelöst und mit 100 g Natriumhydrogencarbonat auf pH = 4,4 neutralisiert. Bei normaler Temperatur wurden die einzelnen Komponenten des Katalysatorsystems (0,6 g Azobisamidinpropandihydrochlorid, 1,2 g Natrium-  
25 pyrosulfit und 0,6 g Kaliumpersulfat), gelöst in 150 g Wasser, zudosiert. Die Polymerisation erfolgt praktisch adiabatisch. Das entstandene Polymergel wurde zerkleinert, getrocknet und gemahlen.

Beispiel 7:

30 In einem Polymerisationsgefäß werden 320 g Acrylsäure, 56 g Vinylpyrrolidon, 3,75 g N,N'-Methylenbisacrylamid und 54 g Natriumchlorid in 700 g Wasser gelöst und mit 125 g Natriumhydrogencarbonat auf pH = 4,0 neutralisiert. Bei

normaler Temperatur wurde 0,6 g Azobisamidinpropandihydrochlorid zugegeben und photochemisch (UV-Licht) polymerisiert. Das entstandene Polymergel wurde zerkleinert, getrocknet und gemahlen.

5 Beispiel 8:

Zu den in den Beispielen 1 bis 6 hergestellten Produkten (Komponente A) wurden die in der Tabelle 1 aufgeführten Salze (Komponente B) in Pulverform homogen zugemischt. Zur Bestimmung der Geschwindigkeit der Verteilung des  
10 Blutes in Absorptionsmittel und der festgehaltenen Menge des Blutes durch das Absorptionsmittel wurde folgende Prüfmethode angewandt:

Auf eine Filterpapiervorlage ( $\varnothing$  45 mm) wurde eine Plexiglasplatte mit einem runden Ausschnitt ( $\varnothing$  40 mm) gelegt,  
15 das zu prüfende Absorptionsmittel wurde in die Öffnung aufgestreut und gleichmäßig auf die ganze kreisförmige Fläche verteilt. Danach wurde in die Mitte des Kreises 0,5 ml Humanblut dosiert und die Zeit gemessen, in der der durch die kapillaren Kräfte sich bildende Blutfleck  
20 eine Grösse von 20 mm erreicht. Nach 60 Sekunden wurde die geprüfte Probe mit Filterpapier ( $\varnothing$  45 mm) bedeckt, mit einem Gewicht von 500 g belastet ( $40 \text{ g/cm}^2$ ) und die Menge des durch das Absorptionsmittel absorbierten Blutes ermittelt, wobei die Menge des nichtverbrauchten Absorp-  
25 tionsmittel sowie die Blutmenge, die durch die Filterpapierauflage und -unterlage absorbiert wurde, berücksichtigt wurde. Die Ergebnisse sind in Tabelle 1 zusammengefasst.

In gleicher Weise wurden auch die erfindungsgemäßen Ab-  
30 sorptionsmittel geprüft, die aus Polymerisaten auf Naturbasis (Komponente A) hergestellt wurden. Die Ergebnisse sind in Tabelle 2 zusammengefasst.

TABELLE 1:

| Komponente<br>A | Komponente<br>B   | Verhältnis<br>A/B | absorbierte Blutmenge<br>in % bezogen auf<br>eingesetzte Komponenten<br>Blutmenge |      | Geschwindigkeit<br>der Blutverteilung<br>in sec. |
|-----------------|---|-------------------|---|------|--|
|                 |   |                   |   | te A |  |
| Beispiel 1.     | -   | -                 | 34,0  | -    | >60  |
| "               | KCl   | 2:1               | 74,0  | 68   | 3  |
| "               | KCl   | 3:1               | 74,6  | 85   | 4  |
| "               | KCl   | 5:1               | 90,6  | 98   | 11   |
| "               | KCl   | 7:1               | 85,2  | 100  | 12   |
| "               | KCl   | 9:1               | 81,8  | 110  | 30   |
| "               | KCl   | 19:1              | 64,4  | 140  | 48   |
| "               | NH <sub>4</sub> Cl  | 5:1               | 84,6  | 83   | 3  |
| "               | NaCl  | 5:1               | 83,6  | 78   | 10   |
| "               | Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>                                       | 5:1               | 77,2  | 100  | 5  |
| "               | KBr   | 3:1               | 92,0  | 88   | 4  |
| "               | KHSO <sub>4</sub>   | 3:1               | 89,0  | 95   | 7  |
| "               | K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>  | 3:1               | 91,0  | 105  | 4,5  |
| "               | KNO <sub>3</sub>  | 2:1               | 89  | 91   | 11   |
| "               | NaNO <sub>3</sub>   | 2:1               | 87  | 89   | 12   |
| "               | NaNH <sub>4</sub> HPO <sub>4</sub>                                    | 3:1               | 88  | 98   | 12   |
| "               | NaPO <sub>3</sub>   | 3:1               | 90  | 96   | 18   |
| "               | NH <sub>4</sub> H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>                        | 3:1               | 86  | 102  | 12   |
| "               | o-Phosphor-<br>säure  | 3:1               | 95  | 135  | 16   |
| "               | m-Phosphor-<br>säure  | 3:1               | 81  | 77   | 24   |
| "               | Borsäure  | 3:1               | 45  | 198  | 48   |
| "               | Na <sub>2</sub> B <sub>4</sub> O <sub>7</sub> ·10<br>H <sub>2</sub> O | 3:1               | 95  | 101  | 48   |
| "               | CaCl <sub>2</sub>   | 3:1               | 79  | 78   | 30   |
| "               | NH <sub>4</sub> Fe(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>                     | 3:1               | 81  | 85   | 14   |
| "               | Ca(CH <sub>3</sub> COO) <sub>2</sub>                                  | 3:1               | 91  | 110  | 6  |
| "               | Ca(H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>                      | 3:1               | 90  | 98   | 18   |
| "               | CaCO <sub>3</sub>   | 3:1               | 92  | 85   | 16   |
| "               | K Al(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>                                   | 5:1               | 87,3  | 138  | 18   |

| Komponente<br>A | Komponente<br>B                      | Verhältnis<br>A/B | absorbierte Blutmenge<br>in % bezogen auf<br>eingesetzte, Kompo-<br>nenten-<br>Blutmenge |      | Geschwindigkeit<br>der Blutvertei-<br>lung in sec. |
|-----------------|--------------------------------------|-------------------|--|------|--|
|                 |                                      |                   |  | te A |  |
| "               | $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$         | 5:1               | 90,1   | 108  | 16   |
| "               | $\text{CH}_3\text{COOK}$             | 5:1               | 82,5   | 194  | 3  |
| "               | $\text{CH}_3\text{XOONa}$            | 4:1               | 90,7   | 125  | 4  |
| "               | $\text{CH}_3\text{COONa}$            | 9:1               | 90,0   | 147  | 5  |
| "               | $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg}$ | 5:1               | 93,0   | 114  | 4  |
| "               | Kaliumtar-<br>trat                   | 3:1               | 85,0   | 102  | 18   |
| "               | Natriumci-<br>trat                   | 3:1               | 91,0   | 110  | 12   |
| "               | $\text{CH}_3\text{CONH}_2$           | 4:1               | 100,0  | 130  | 5  |
| "               | Saccharose                           | 4:1               | 78,0   | 240  | 55   |
| "               | Glukose                              | 4:1               | 95,9   | 195  | 15   |
| "               | Citronen-<br>säure                   | 4:1               | 92,6   | 180  | 13,6   |
| "               | Citronen-<br>säure/KCL<br>(1:1)      | 4:1               | 100,0  | 120  | 8,5  |
| "               | Harnstoff                            | 4:1               | 99,0   | 114  | 8,8  |
| "               | Ethylharn-<br>stoff                  | 4:1               | 98,1   | 138  | 12,4   |
| Beispiel 2      | -                                    | -                 | 40,1   | -    | <60  |
| "               | KCL                                  | 5:1               | 85,6   | 94   | 4  |
| Beispiel 3      | -                                    | -                 | 45,0   | -    | <60  |
| "               | NaCl                                 | 3:1               | 79,0   | 96   | 45   |
| Beispiel 4      | -                                    | -                 | 53,1   | -    | <60  |
| "               | KCL                                  | 5:1               | 93,5   | 82   | 3,5  |
| Beispiel 5      | -                                    | -                 | 55,0   | -    | <60  |
| "               | NaCl                                 | 2:1               | 95,0   | 81   | 15   |
| Beispiel 6      | -                                    | -                 | 61,5   | -    | <60  |
| "               | KCL                                  | 5:1               | 75,3   | 85   | 12   |
| "               | NaCl                                 | 1:1               | 85,5   | 90   | 2  |
| "               | $\text{NH}_4\text{Cl}$               | 2:1               | 90,1   | 112  | 15   |
| "               | $\text{Na}_2\text{HPO}_4$            | 2:1               | 88,0   | 102  | 18   |

| Komponente<br>A  | Komponente<br>B   | Verhältnis<br>A/B | absorbierte Blutmenge<br>in % bezogen auf<br>eingesetzte Kompo-<br>nenten-Blutmenge |      | Geschwindigkeit<br>der Blutverteil-<br>ung in sec. |
|--|---|-------------------|---|------|--|
|  |   |                   |   | te A |  |
| "  | Na-Polyacry-<br>lat<br>Molgew. 4000<br>g/mol  | 4:1               | 72,0  | 190  | 12   |
| "  | Na-Acrylat/<br>Acrylamid-Co-<br>polymerisat<br>Molgew. 9000<br>g/mol  | 3:1               | 85,0  | 120  | 17   |
| "  | Acrylsäure/<br>2-Acrylami-<br>do-2-methyl-<br>propansulfon-<br>säure-Copoly-<br>merisat Na-<br>salz Molgew.<br>15000 g/mol. | 3:1               | 91,0  | 118  | 12   |
| Beispiel 7   | NaCl  | 6:1               | 94,5  | 96   | 3  |
| "  | NaCl/KCl<br>(1:1)   | 7:3               | 95,0  | 83   | 3  |
| Polyacryl-<br>amid Molgew.<br>$5 \cdot 10^6$ g/mol                                   | $\text{CH}_3\text{COONa}$   | 4:1               | 81,0  | 143  | 14,0   |
| Polyacryl-<br>amid Molgew.<br>$1 \cdot 10^6$ g/mol                                   | -   | -                 | 42,7  | 94   | 35,0   |
| "  | Ethylharn-<br>stoff   | 3:1               | 70,0  | 123  | 14,0   |
| "  | $\text{CH}_3\text{COONa}$   | 3:1               | 58,0  | 84   | 13,2   |
| Acrylamid/<br>Acrylsäu-<br>re-Copoly-<br>merisat,<br>Molgew.<br>$6 \cdot 10^6$ g/mol | $\text{CH}_3\text{COONa}$   | 4:1               | 75,0  | 134  | 14,4   |

TABELLE 2:

| Komponente<br>A  | Komponente<br>B       | Verhältnis<br>A/B | absorbierte Blutmenge<br>in % bezogen auf<br>eingesetzte Komponenten-<br>Blutmenge |      | Geschwindigkeit<br>der Blutverteilung<br>in sec. |
|--|-----------------------|-------------------|--|------|--|
|  |                       |                   |  | te A |  |
| vernetztes<br>Stärke-<br>Acrylsäure-<br>Copolymeri-<br>sat | -                     | -                 | 15,0   | -    | <60  |
| "  | KCl                   | 2:1               | 37,0   | 180  | 60   |
| "  | KCl                   | 1:1               | 55,1   | 250  | 45   |
| "  | KCl                   | 1:3               | 85,5   | 380  | 13,5   |
| Carboxyme-<br>thylcellu-<br>lose                           | -                     | -                 | 18,0   | -    | <60  |
| "  | CH <sub>3</sub> COONa | 1:1               | 94,9   | 180  | 14   |
| Methylhy-<br>droxyethyl-<br>cellulose                      | -                     | -                 | 12   | -    | <60  |
| "  | CH <sub>3</sub> COONa | 1:1               | 79,2   | 184  | 45   |
| Cellulose<br>MN 100  | -                     | -                 | 24,0   | -    | <60  |
| "  | CH <sub>3</sub> COONa | 1:1               | 88,9   | 230  | 17,9   |
| Stärke   | -                     | -                 | 18,0   | -    | <60  |
| "  | CH <sub>3</sub> COONa | 1:2               | 87,3   | ~150 | 45   |



P a t e n t a n s p r ü c h e

1. Absorptionsmittel für Blut und seröse Körperflüssigkeiten, dadurch gekennzeichnet, daß es aus wenigstens zwei Komponenten A und B besteht, wobei die Komponente A wenigstens ein wasserquellbares synthetisches oder natürliches Polymeres oder Copolymeres und die Komponente B wenigstens eine anorganische und/oder organische Verbindung ist, die bei normaler Temperatur als rieselfähiges Pulver vorliegt und wasserlöslich ist.
2. Absorptionsmittel nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente A ein Polymeres oder ein Copolymeres auf Basis von (Meth-)Acrylsäure oder eines (Meth-)Acrylsäurederivats, vorzugsweise ein Homo- oder Copolymeres der Acryl-, Methacryl-, Acrylamidomethylpropansulfonsäure, den Salzen dieser Säuren, des Acryl- oder Methacrylamids untereinander oder mit Vinylpyrrolidon und/oder Vinylacetat ist.
3. Absorptionsmittel nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente A ein Polymeres oder Copolymeres auf Basis von Polysacchariden, bevorzugt Stärke oder Cellulose, oder deren Derivaten ist.
4. Absorptionsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente B ein gesundheitlich unbedenkliches Salz einer anorganischen oder organischen Säure ist.
5. Absorptionsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente B als Salz einer anorganischen Säure ein Chlorid, Bromid, Jodid, Sulfat,

Hydrosulfat, Phosphat, Hydrogen- oder Dihydrogenphosphat, Tetraborat, Nitrat, Carbonat oder Hydrogencarbonat enthält.

6. Absorptionsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente B das Salz einer organischen Carbonsäure, bevorzugt Essig-, Ameisen-, Adipin-, Citronen- oder Weinsäure, oder das Salz einer niedermolekularen polymeren Carbon- bzw. Sulfonsäure mit einem Molgewicht zwischen 300 und 100 000, vorzugsweise 2 000 bis 20 000 auf der Basis von Homo- und Copolymerisaten ungesättigter Mono- oder Dicarbonsäuren, Sulfonsäuren, Aldehyden, Alkoholen sowie (Meth-)Acrylamid enthält.

7. Absorptionsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente B ein gesundheitlich unbedenkliches Ammonium-, Natrium-, Kalium-, Lithium-, Calcium-, Magnesium-, Zink-, Aluminium- oder Eisensalz einer anorganischen oder organischen Säure allein oder im Gemisch untereinander enthält.

8. Absorptionsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente B eine gesundheitlich unbedenkliche, bei normaler Temperatur feste, pulverförmige, anorganische Säure, bevorzugt Borsäure oder Phosphorsäure, oder eine organische Mono- oder Polycarbonsäure, bevorzugt Citronen-, Wein- oder Adipinsäure, oder eine niedermolekulare polymere Carbon- bzw. Sulfonsäure mit Molekulargewichten zwischen 300 und 100 000 g/mol, vorzugsweise zwischen 2 000 und 20 000 g/mol, auf der Basis von Homo- oder Copolymerisaten ungesättigter Mono- oder Dicarbonsäuren, Sulfonsäuren, Aldehyden, Alkoholen sowie (Meth-)Acrylamid ist.

9. Absorptionsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 3, da-

durch gekennzeichnet, daß die Komponente B ein bei normaler Temperatur festes, wasserlösliches Derivat einer Carbonsäure, bevorzugt ein Amid oder Diamid, Harnstoff oder ein Harnstoffderivat, bevorzugt Thioharnstoff, Methyl- oder Ethylharnstoff ist.

10. Absorptionsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente B ein Mono- oder Oligosaccharid, vorzugsweise Glukose, Fructose, Mannose oder Saccharose ist.

11. Absorptionsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, daß das Absorptionsmittel 10 bis 98 Gew.%, vorzugsweise 50 bis 90 Gew.% an Komponente A und 2 bis 90, vorzugsweise 10 bis 50 Gew.% an Komponente B enthält.

12. Verwendung des Absorptionsmittels nach Ansprüchen 1 bis 11 zur Aufnahme und/oder Zurückhaltung von Blut und serösen Körperflüssigkeiten, insbesondere in absorbierenden Wegwerferzeugnissen für chirurgische und andere medizinische und hygienische Zwecke.



Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0071063

Nummer der Anmeldung

EP 82 10 6196

| EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE   |  |   |   |
|--|--|---|---|
| Kategorie  | Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile                                  | Betrifft Anspruch                         | KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 3) |
| X  | DE-A-2 264 027 (UNION CARBIDE)<br>* Seiten 6,7; Seite 9, Zeilen 9-17; Beispiel 57;<br>Patentansprüche 1,3,21,22,27 * | 1-5,7,<br>11,12                           | A 61 L 15/00                              |
| X  | US-A-4 055 184 (H. KARAMI)<br>* Spalte 3, Zeilen 30-39;<br>Patentanspruch 1 *  | 1,3-7,<br>11,12                           |   |
| X  | FR-A-2 331 603 (KAO SOAP)<br>* Patentansprüche 1,2,5,7 *   | 1-5,7,<br>11,12                           |   |
| X  | FR-A-2 260 961 (ROUSSEL-UCLAF)<br>* Patentansprüche 1,5 *  | 1,2,4,<br>5,7,11,<br>12                   | RECHERCHIERTE<br>SACHGEBIETE (Int. Cl. 3) |
| X  | DE-A-2 609 144 (NATIONAL STARCH)<br>* Seiten 6-9; Seite 10, Zeilen 18-19; Seite 11, Zeilen 1-15 *                    | 1-7,12                                    | A 61 L 15/00                              |
| A  | FR-A-2 215 230 (PHARMACIA)<br>* Seite 7, Zeile 28 *  | 1,10                                      |   |
| A  | FR-A-2 284 706 (PAPIRINDUSTRIENS FORSKNINGSINSTITUTT)<br>* Patentansprüche 2,6 *                                     | 4-7                                       |   |
| Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.   |  |   |   |
| Recherchenort<br>DEN HAAG  |  | Abschlußdatum der Recherche<br>07-10-1982 | Prüfer<br>PELTRE CHR.                     |
| <div><div><p>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTEN</p><p>X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet</p><p>Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie</p><p>A : technologischer Hintergrund</p><p>O : nichtschriftliche Offenbarung</p><p>P : Zwischenliteratur</p><p>T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze</p></div><div><p>E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist</p><p>D : in der Anmeldung angeführtes Dokument</p><p>L : aus andern Gründen angeführtes Dokument</p><p>&amp; : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</p></div></div> |  |   |   |